(12) NACH DEM VERTKAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 24. Dezember 2003 (24.12.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 03/105904 A1

(51) Internationale Patentklassifikation7:

PCT/EP03/05830 (21) Internationales Aktenzeichen:

(22) Internationales Anmeldedatum:

4. Juni 2003 (04.06.2003)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

A61K 47/30

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität: DE 12. Juni 2002 (12.06.2002) 102 26 098.2

(71) Anmelder und

(72) Erfinder: DORMANN, Jörg, Martin [DE/DE]; Ulmer Strasse 6/2, 89134 Blaustein (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): WOLF, Hans-Uwe [DE/DE]; Lisztstrasse 10, 89231 Neu-Ulm (DE).

(74) Anwalt: PFENNING, MEINIG & PARTNER GbR; Mozartstrasse 17, 80336 München (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: CALIXARENES FOR USE AS EXCIPIENT FOR AN ACTIVE SUBSTANCE

(54) Bezeichnung: CALIXARENE ALS WIRKSTOFF-TRÄGERSYSTEM

(57) Abstract: The invention relates to an active substance excipient system, wherein the excipients are selected from the group of calixarenes or resorcinarenes. Said macromolecular excipients serve for transport of the active substance to the location of action and to a dosage and time-defined release of the same there. Metabolism, kinetics and release mechanism can be controlled by chemically modifying the excipient in a purposeful manner.

(57) Zusammenfassung: Die Erfindung betrifft ein Wirkstoff-Trägersystem, bei dem Träger aus der Gruppe der Calixarene oder Resorcinarene ausgewählt werden. Diese makromolekularen Träger dienen zum einen dem Transport dieses Wirkstoffs an dem Wirkort und zum andern der dortigen in bezug auf Dosis und Zeitraum definierten Freisetzung. Durch gezielte chemische Veränderung des Trägers können sowohl Metabolismus, Kinetik sowie Freisetzungsmechanismus gesteuert werden.



Wirkstoff-Trägersystem

Die Erfindung betrifft ein Wirkstoff-Trägersystem, bei dem Träger aus der Gruppe der Calixarene oder Resorcinarene ausgewählt werden. Diese makromolekularen Träger dienen zum einen dem Transport dieses Wirkstoffs an den Wirkort und zum andern der dortigen in bezug auf Dosis und Zeitraum definierten Freisetzung. Durch gezielte chemische Veränderung des Trägers können sowohl Metabolismus, Kinetik sowie Freisetzungsmechanismus gesteuert werden.

Die lokale Anwendung von Wirkstoffen und deren Optimierung spielt seit Jahren in der pharmazeutischen Forschung eine große Rolle. Dabei stehen die pharmakokinetischen Gesichtspunkte wie der Transport, die Verteilung und die Freisetzung des Wirkstoffes im Vordergrund. Aus dem Stand der Technik bekannte Lösungswege basierten bislang darauf, daß der Wirkstoff entsprechend den pharmakokinetischen Voraussetzungen

WO 03/105904

20

derivatisiert wurde. Ein weiterer Ansatzpunkt beruhte darauf, daß die Galenik des Arzneimittels für die jeweilige Applikationsform optimiert wurde.

- Ebenso wurden bislang Trägersysteme verwendet, mit denen der Transport des Wirkstoffs an den gewünschten Wirkort ermöglicht wird. Hierbei sind einige wichtige Gesichtspunkte zu berücksichtigen:
- 1. Die Wirkstoffaufnahme (Resorption):

 Hierbei spielen Substanzeigenschaften (wie z.B.

 Wasserlöslichkeit, Lipophilie, Molekülgröße,

 Säure- oder Basecharakter, die Galenik) und die

 Wechselwirkungen mit anderen Substanzen (syner
 gistisch oder antagonistisch) eine wesentliche

 Rolle.
 - 2. Die Verteilung (Distribution):
 Hierfür stehen Faktoren wie die Pharmakokinetik
 sowie die Membrangängigkeit (z.B. durch Diffusion, Filtration, Carrier-vermittelter Transport
 oder vesikulärer Transport) im Vordergrund.
 - Die Speicherung (Bindung).
 - 4. Die Elimination:
 Hierbei geht es vor allem um den metabolischen
 Abbau der Substanzen.
 - 30 Eine zufriedenstellende Lösung all dieser Gesichtspunkte für ein Trägersystem konnte bisher jedoch nicht erreicht werden.
 - Ausgehend hiervon war es Aufgabe der vorliegenden Erfindung, ein Wirkstoff-Trägersystem bereitzustellen, das die Nachteile des Standes der Technik beseitigt

20

25 .

und mit dem sowohl der Transport als auch die Freisetzung des Wirkstoffes gezielt gesteuert werden kann.

Diese Aufgabe wird durch das Wirkstoff-Trägersystem mit dem Merkmalen des Anspruchs 1 gelöst. Die weiteren abhängigen Ansprüche zeigen vorteilhafte Weiterbildungen auf. In Anspruch 9 wird die Verwendung von Calixarenen bzw. Resorcinarenen als Trägersysteme für Wirkstoffe beschrieben.

Erfindungsgemäß wird ein Wirkstoff-Trägersystem bereitgestellt, das aus mindestens einem Trägermolekül aus der Gruppe der Calixarene der allgemeinen Formel I

I

mit R = H, Alkyl, Aryl, Alkyloxy, Aryloxy, Amin, Amid, Carbonsäuren und Sulfonsäuren mit 1 bis 12 C-Atomen Aminosäuren, Zucker oder Kronenether,

R₁ = H, Alkyl, Aryl, Alkyloxy, Aryloxy, Amin,
Amid, Carbonsäuren und Sulfonsäuren mit
1 bis 12 C-Atomen, Sulfonamide, Aminosäuren, Zucker, Kronenether, Cyclodextrine, Purinbasen, Pyrimidinbasen oder
Azophenylfarbstoffe,

X = Methylen, S, O, N, P oder Si und

10

15

20

m = 4, 5, 6 oder 8, wobei die aromatischen
Systeme Heteroatome aufweisen können,
z.B. als Pyridin-Derivat,

und/oder der Resorcinarene der allgemeinen Formel II

$$\begin{array}{c|c}
R_1 \\
R_4 \\
R \\
R_2
\end{array}$$

mit R = H, Alkyl, Aryl, Alkyloxy, Aryloxy, Amin,
Amid, Carbonsäuren und Sulfonsäuren mit

1 bis 12 C-Atomen oder Aminosäuren,

R₁ = H, Alkyl, Aryl, Alkyloxy, Aryloxy, Amin, Amid, Carbonsäuren und Sulfonsäuren mit 1 bis 12 C-Atomen, Sulfonamide, Aminosäuren, Zucker, Kronenether, Cyclodextrine, Purinbasen, Pyrimidinbasen oder Azophenylfarbstoffe,

 $R_2 = Alkyl oder Aryl,$

X = Methylen, S, O, N, P oder Si,

r = 4, 5, 6 oder 8,

und

 R_3 = Hydroxyl und R_4 = H

oder

 R_3 und R_4 = 0, wobei R_3 und R_4 über Methylen, Ethylen oder Chinoxalin miteinander ver-

brückt sind, wobei die aromatischen Systeme Heteroatome aufweisen können, z.B. als Pyridin- oder Ox-azol-Derivat,

5 sowie mindestens einem Wirkstoff.

Als Azophenylfarbstoffe können die folgenden Verbindungen verwendet werden:

10 4-Aminophenylessigsäure

4-Phenoxyanilin

15

30

 H_2N —O

4-Morpholinoanilin

2-(4-Aminophenyl)ethylamin

 H_2N NH_2

Sulfabenzamid
$$H_2N \longrightarrow NH$$

Amino-(4-aminophenyl)essigsäure (75176-85-1)

Procainamid Hydrochlorid

Procaine Hydrochlorid

$$\begin{array}{c}
\mathbf{O} \\
\mathbf{O} \\
\mathbf{O} \\
\mathbf{CH_2CH_3}
\end{array}$$

2-Amino-3-(4-aminophenyl)-3-hydroxypropionsäure

$$H_2N$$
 OH
 OH
 OH
 OH

3-(4-Aminophenyl)-3-hydroxypropionsäure

20
$$\mathbf{H_2N} \longrightarrow \mathbf{OH}$$
 OH

3-(4-Aminophenyl)propionsäure

$$_{\mathrm{H_2N}}$$
 O OH

4-Amino-2,6-dihydroxybenzoesäure

40
$$\mathbf{H_2N}$$
 \mathbf{OH} \mathbf{OH}

4-Aminosalicylsäure

25

Ethyl-p-aminobenzoat (Benzocaine)

4-Amino-3-hydroxybenzoesäure

2-(4-Amino-phenylsulfonamido) ethanol
20

$$H_2N$$
—S-NH-CH₂-CH₂—OH

4-Amino-3-hydroxy-N, N-dimethylbenzensulfonamid

30

$$H_2N$$
 H_0
 CH_3
 H_0

4-(2-Aminoethyl) benzensulfonamid

$$H_2N$$
 H_2N
 O
 NH_2

4-Amino-L-phenylalanin

$$H_2N$$
— CH_2 — CH_2 — OH

4-Amino-N, N-bis (2-hydroxyethyl) benzensulfonamid

50 4-Amino-N, N-dimethylbenzensulfonamid

$$H_2N$$
 CH_3 CH_3

PCT/EP03/05830

5

10

15

20

25

30

35

Besonderheit der erfindungsgemäßen Lösung ist es, daß nicht der Wirkstoff, sondern das synthetische Trägersystem derart modifiziert wird, daß der Wirkstoff zu jedem gewünschten Wirkort transportiert und dort hinsichtlich Dosis und Zeitraum freigesetzt werden kann.

So kann die Wasserlöslichkeit des Wirkstoffs durch Einführung funktioneller Gruppen, wie z.B. Sulfonsäure-, Carbonsäure-, alkoholische und Amin-Gruppen erhöht werden.

Vorzugsweise ist das Trägersystem derart modifiziert, daß dieses einen Metaboliten zweiter Ordnung darstellt. Zur Modifizierung eigenen sich hierzu besonders Sulfonsäure- oder Glucuronsäuregruppen. In diesem Fall liegt das Trägersystem als Metabolit zweiter Ordnung vor, so daß eine renale Ausscheidung desselben aus dem Körper möglich ist. Hierdurch können sehr kurze Verweilzeiten des Trägersystems im Körper realisiert werden. Werden dagegen lipophile Trägersysteme verwendet, so weisen diese eine deutlich höhere Verweildauer auf.

Ebenso kann das Trägersystem derart modifiziert werden, daß eine gezielte Freisetzung des Wirkstoffs aus dem Trägersystem möglich ist. Dadurch kann die Freisetzung zeitlich so gestaltet werden, daß die gesamte Zeitskala von einer sofortigen Freisetzung der gesamten Wirkstoffmenge bis hin zu einer langanhaltenden kontinuierlichen Freisetzung möglich ist. Die Modifizierungsmöglichkeiten für die Steuerung der Freisetzung sind dabei:

 die physikalisch-chemisch aktive Steuerung über die Art und Stärke der Wechselwirkung zwischen Wirkstoff und Carrier,

- 2) die physikalisch-chemisch induzierte Steuerung durch Aufhebung von Wechselwirkungen zwischen Wirkstoff und Carrier, z.B. durch pH-Änderung,
- 3) die passive Steuerung durch Aufhebung von Wechselwirkung zwischen einzelnen Modulen bei Multikomponentencarriern, sogenannten Kapseln oder
 Käfigen und
- 10 4) die metabolische Steuerung über den teilweisen metabolischen Abbau des Trägersystems.
- Ein besonderer Vorteil des Trägers beruht darauf, daß dieser enzymatisch zersetzbar ist, z.B. durch Aldolasen, Ketolasen, Esterasen und Cytochrom P 450 und dabei gleichzeitig der Wirkstoff freigesetzt werden kann.
- Für den enzymatischen Abbau stehen dabei drei unterschiedliche Typen für den Abbau zur Verfügung.

30

- Beim Typ A ausgehend von Verbindungen der allgemeinen Formel I mit R = Alkyl, Aryl, Alkoxy oder Aryloxy und X = Methylen kommt es zur Spaltung der Bindung zwischen aromatischem System und dem Rest OR. Durch die Abspaltung wird die eingefrorene Cone-Konformation aufgelöst, wodurch es zur Freisetzung des Wirkstoffs kommt. Man nennt dies auch Flip-off-Mechanismus. Die Bindungen werden insbesondere durch Cytochrom P 450 angegriffen, der Abbau ist sterisch nicht gehemmt und erfolgt schnell.
- Beim Typ B ausgehend von Verbindungen der allgemeinen Formel I mit X = S, P, N, Si kommt es zur enzymatischen Spaltung der Thiolbindung, wodurch eine Ringöffnung des Calixarens bzw. Resorcinarens erfolgt,

WO 03/105904

5

10

15

20

25

30

35

die die Freisetzung des Wirkstoffs ermöglicht.

Der Typ C bezieht sich alleine auf Resorcinarene. Bei verbrückten Verbindungen diesen Typs spricht man auch von sog. "Cavitands". Aufgrund der im Vergleich zu den kelchförmigen Calixarenen tassenförmigen Struktur der Resorcinarene wird bei diesen durch eine über die Einheit X erfolgende weitere Brückenbindung die tassenförmige Struktur in eine kelchförmige Struktur überführt, die den Einschluß des Wirkstoffs ermöglicht. Durch enzymatische Spaltung an X kann diese Brückenstruktur aufgelöst werden, wodurch das Resorcinaren wieder in die tassenförmige Struktur übergeht, die die Freisetzung des Wirkstoffs ermöglicht.

Eine weitere vorteilhafte Weiterbildung sieht vor, daß der Träger mittels eines enzymatisch abbaubaren Linkers modifiziert ist und damit als Prodrug vorliegt.

Als weitere Alternative kann der Träger mit rezeptoranalogen Gruppen modifiziert sein, die endozytostatisch abbaubar sind. Hier sind insbesondere Aminosäuren- und Zuckermodifikationen zu nennen. Eine Optimierung auf den jeweiligen Rezeptor ist grundsätzlich möglich.

Vorzugsweise wird der Wirkstoff kovalent an den Träger gebunden. Ebenso ist es aber auch möglich, daß der Wirkstoff über einen Spacer an den Träger gebunden ist. Als Spacer dienen insbesondere Peptid- und Nucleotid-Spacer, welche enzymatisch gezielt abbaubar sind.

Als besondere Vorteile des Wirkstoff-Trägersystems ist zum einen anzusehen, daß man sich bei der Her-

stellung auf wenige zentrale Wirkstoffe, welche geringe oder keine Nebenwirkungen haben, beschränken kann. Dies führt zum einen zu einer Kostenreduktion, zum anderen ist eine Verringerung der Anzahl der Wirkstoffe auch aus medizinischer Sicht hinsichtlich der Vermeidung bzw. Unterdrückung von Nebenwirkungen von Vorteil. Ein weiterer Vorteil besteht darin, daß der Träger hinsichtlich des jeweiligen Wirkortes gezielt optimiert werden kann, da die Funktionalisierung der vorliegenden Verbindungen in einfacher Weise möglich ist. In gleicher Weise lassen sich die Pharmakokinetik und der metabolistische Abbau auf einfache Weise steuern.

Anhand der nachfolgenden Beispiele soll der erfindungsgemäße Gegenstand näher erläutert werden, ohne diesen auf die genannten Ausführungsbeispiele zu beschränken.

20

25

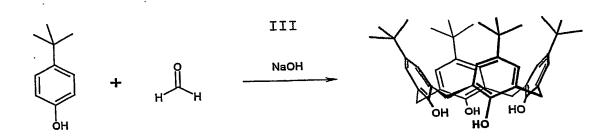
15

5

10

Beispiel 1 Darstellung von p-tert-Butylcalix[4]aren

Die Darstellung erfolgt nach dem in Formel III dargestellten Reaktionsschema:



Folgende	Verbindungen	wurden	für	die	Synthese	einge-
setzt:	•					

p-tert-Butylpheno	(1,332 mol)	200 g
_	(37% in H ₂ O) (1,66 mol)	125 ml
		2,4 g
Natriumhydroxid	(60 mmol)	
Wasser	•	8 ml
Diphenylether		2 1
Ethylacetat		3 1
Helly race and	•	

Essigsäure, Wasser und Aceton zum Waschen.

10

15

20

25

30

5

In einem 4-1-Dreihalskolben mit KPG-Rührer, Wasserabscheider, Rückflußkühler sowie einer Gas-Ein- und Auslassvorrichtung wird die Mischung aus p-tert-Butylphenol, Formalin-Lösung und wässriger Natriumhydroxid-Lösung 20 Minuten bei Raumtempera-tur kräftig gerührt, bis das weiße Gemisch eine homogen-breiige Konsistenz hat. Dann wird mithilfe eines Heizbads auf 120°C erwärmt. Während des Erwärmens wird ein Stickstoff-Strom durch die Apparatur geblasen, um das Abscheiden des Wassers zu beschleunigen. Nachkurzer Zeit erkennt man eine leichte Gelbfärbung des Reaktionsgemisches. Nach ca. 1 Stunde schäumt das immer zäher werdende Gemisch auf, so dass der halbe Kolben gefüllt ist. Nach einer weiteren Stunde Heizen bei 120°C unter einem schwachen Stickstoff-Strom ist der inzwischen beige Kolbeninhalt glasartig erstarrt. Man lässt auf Raumtemperatur abkühlen und nimmt den Kolbeninhalt in Diphenylether auf und rührt erneut bei 80°C, bis der Rückstand vollständig gelöst ist. Die Temperatur wird auf 160°C erhöht und wieder ein starker Stickstoff-Strom durch die Apparatur geblasen, um das Wasser vollständig auszu-treiben. Dabei ändert

10

15

sich die Farbe des Reaktionsgemisches von beige nach schwarz. Wenn sich kaum noch Wasser abscheidet, wird das Heizbad durch einen Heizpilz und der Wasserabscheider durch einen Intensivkühler ersetzt und das Reaktionsgemsich für 4 Stunden unter Rückfluß (260°C) und schwachem Stickstoff-Strom erhitzt. Danach wird der Kolbeninhalt auf Raumtemperatur abgekühlt, mit 2,5 l Ethylacetat versetzt und über Nacht gerührt. Es fällt ein brauner Niederschlag aus, der abgesaugt und mit Ethylacetat nachgewaschen wird. Das hell-braune Rohprodukt wird nacheinander mit 500 ml Essigsäure (30%), zweimal mit 500 ml Wasser und einmal mit 100 ml Aceton gewaschen. Der Rückstand wird in 1 l Toluol 3 Stunden unter Rückfluß erhitzt, abgesaugt, mit Aceton gewaschen und am Ölpumpenvakuum getrocknet. Das Produkt ist weiß und feinpulvrig.

Die Ausbeute betrug 71,8 g (68% d. Lit.).

20 Folgende analytische Kenndaten konnten bestimmt werden:

IR (KBr, RT):

3130 (v_{OH}) ; 3052, 3023 (v_{Aryl-H}) ; 2961, 2905, 2869 (v_{CH2}) ; 1605 $(v_{C=C})$; 1481 (δ_{CH2}) .

¹H-NMR (400 MHz, CDCl₃ mit TMS): 10,33 (s, 4H, Ar-OH); 7,05 (s, 8H, Ar-H); 4,26 und 3,49 (d, 8H, Ar-CH₂-Ar); 1,21 (s, 36H, CH₃).

25

¹³C-NMR (400 MHz, CDCl₃ mit TMS):

146,67 (C-OH); 144,38 (C-t-Butyl); 127,69 (\underline{C}_{ar} -CH₂-); 125,93 (\underline{C}_{ar} -H); 60,39 (\underline{C} -CH₃); 34,00 (Ar-CH₂-Ar); 31,40 (CH₃).

5

MS (negatives FAB):

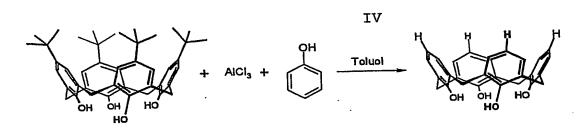
 $m/e = 647 [M-H]^-$ (berechnet für $C_{44}H_{56}O_4$: M = 648,9 g/mol)

10

Beispiel 2

Darstellung von Calix[4]aren

Die Darstellung erfolgt nach dem in Formel IV dargestellten Reaktionsschema:



20

Folgende Ausgangsverbindungen wurden eingesetzt:

p-tert-Butylcalix[4]aren	(100 mmol)	65 g
AlCl ₃ (wasserfrei)	(530 mmol)	71 g
Phenol (trocken)	(466 mmol)	44 g
Toluol (absolut)		900 ml
1 N Salzsäure	•	1,8 1

25

Natriumsulfat zum Trocknen.

Ein 2-1-Dreihalskolben, ausgerüstet mit Gas-Ein- und -Ausleitungsvorrichtung und einem Trockenrohr, wird ausgeheizt, mehrmals evakuiert und mit Argon gespült.

10

15

30

Danach versetzt man Calix[4]aren mit Phenol unter Schutzgasatmosphäre. Man gibt unter Feuchtigkeitsausschluß und starkem Rühren Toluol und Aluminiumtrichlorid zu, wobei sich das Gemisch in eine braunorange klare Lösung verwandelt. Der Kolbeninhalt wird 4 Stunden gerührt; dabei wird er immer trüber und es bildet sich ein beiger Niederschlag. Die Reaktion wird durch Zugabe von Salzsäure abgebrochen; die zwei entstandenen beigen Phasen über Nacht gerührt. Die inzwischen klaren Phasen werden danach getrennt und die organische Phase wird mit Wasser einmal ausgeschüttelt. Nach dem Trocknen der organischen Phase mit Natriumsulfat und der Zugabe von Methanol fällt das Rohprodukt in Form eines weißen, kristallinen Feststoffs aus. Dieser wird abgesaugt und in Methylenchlorid/Methanol umkristallisiert. Das Trocknen am Ölpumpenvakuum liefert das weiße, feinpulvrige Produkt.

20 Die Ausbeute betrug 37,52 g (88,5 % d. Lit.).

Folgende analytische Kenndaten konnten bestimmt werden:

25 IR (KBr, RT):

3150 (ν_{OH}); 3092, 3054 (ν_{Aryl-H}); 2931, 2866 (ν_{CH2}); 1608, 1593 ($\nu_{C=C}$); 1466, 1448 (δ_{CH2}).

¹H-NMR (400 MHz, CDCl₃ mit TMS δ = 0 ppm): 7,04 (d, 8H, Ar-H); 6,72 (t, 4H, Ar-H); 4,26 und 3,54 (br s, 8H, Ar-CH₂-Ar); ¹³C-NMR (400 MHz, CDCl₃ δ = 77 ppm mit TMS): 148,77 (C-OH); 128,96 (\underline{C}_{ar} -CH₂); 128,23 (C_{ar}); 122,22 (C_{ar}); 31,69 (Ar-CH₂)

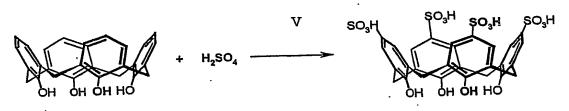
5 MS (negatives FAB): $m/e=423 \ [M-H]^{-} \ (berechnet \ für \ C_{28}H_{24}O_4: \ M=424,5$ g/mol)

Nach der Zugabe von Salzsäure zum Abbruch der Reaktion ist es unbedingt erforderlich, das Reaktionsgemisch mehr als 6 Stunden kräftig zu rühren. Geschieht
dies nicht, erhält man ein leicht verunreingtes,
gelb-grünliches Produkt. Bei der Verunreinigung handelt es sich um eine nicht näher charakterisierte
aluminium-organische Verbindung.

Beispiel 3

Darstellung 5,11,17,23-Tetrasulfonsäurecalix[4]aren

Die Darstellung erfolgt nach dem in Formel V dargestellten Reaktionsschema:



Folgende Ausgangsverbindungen wurden eingesetzt:

Calix[4]aren (7 mmol) 3 g

Schwefelsäure (98%) 30 ml

Methanol, Ethylacetat.

10

25

In einem 100-ml-Dreihalskolben mit Gas-Ein- und -Auslaßvorrichtung wird die Schwefelsäure auf einmal zum
Calix[4]aren zugegeben. Die Apparatur wird mit Argon
gespült und das Reaktionsgemisch bei 80°C etwa 4
Stunden gerührt. Der Reaktionsverlauf wird durch Probeentnahme und Löslichkeitsüberprüfung in Wasser verfolgt. Ist das Gemisch ohne Rückstand in Wasser löslich, wird die Reaktion abgebrochen. Das Rohprodukt
wird mit einer Glasfritte (4 A) abgesaugt, in Methanol gelöst (um verbliebene Schwefelsäure zu entfernen) und mit Ethylacetat gefällt. Der weiße Niederschlag wird am Ölpumpenvakuum getrocknet.

Die Ausbeute betrug 4,25 g (68 % d. Lit.).

Folgende analytische Kenndaten konnten bestimmt werden:

20 IR (KBr, RT):

3372, 3224, 3125 (ν_{OH}); 1473, 1461 (δ_{CH2}); 1171 (ν_{SO2}).

¹H-NMR (400 MHz, D_2O δ = 4,65 ppm): 7,40 (s, 8H, Ar-H); 3,82 (br s, 8H, Ar-CH₂-Ar)

¹³C-NMR (400 MHz, D_2O , CH_3OH $\delta = 50,2$ ppm): 153,29 (C-OH); 137,24 (C-SO₃H); 129,83 (C_{ar} - CH_2 -); 128,03 (C_{ar}); 32,05 (C_{ar} - CH_2 - C_{ar}). MS (MALDI-TOF):

m/e=767,1 $[M+Na]^+$ (berechnet für $C_{28}H_{24}O_{16}S_4$: M=744,8 g/mol)

5

10

15

20

25

30

Beispiel 4

Die Absorption von oral zugeführten Wirkstoffen kann anhand deren Fähigkeit, den Gasrointestinaltrakt zu passieren, bestimmt werden. In Abhängigkeit von den molekularen Eigenschaften können Wirkstoffe entweder den transzellularen oder den parazellularen Weg wählen oder in wenigen Ausnahmefällen auch einem aktiven Transportmechanismus folgen. Bei den letzten Varianten, die üblicherweise in einem künstlichen Membransystem nicht zugänglich sind, wurde im Rahmen dieser Untersuchung ein neues Testsystem (sog. PAMPORESystem) entwickelt, welches hydrophile Poren in der Lipid-Schicht aufweist. Das PAMPORE-System wurde von der Firma Pharmacelsus CRO in Saarbrücken entwickelt und geschützt. Die diesbezüglichen Untersuchungen wurden daher von der Pharmacelsus CRO durchgeführt.

Komponenten, die den transzellulären Weg wählen, wurden anhand einer herkömmlichen künstlichen Membran ohne hydrophile Poren untersucht. Die Kombination dieser beiden Testsysteme erlaubt die Untersuchung der Permeabilität einer Vielzahl von Wirkstoffen unabhängig von der Art des Transports, die sie bevorzugen.

Sämtliche Wirkstoff-Trägersysteme wurden zunächst als 2,5 bzw. 5 mM Standardlösung im Ethanol oder Tris-

Puffer hergestellt. In einem weiteren Schritt wie auf einer Endkonzentration von 125 bzw. 250 µM im Tris-Puffer bei einem pH-Wert von 7,4 verdünnt. Die Diffustionsdauer durch die künstliche Membrane betrug 16 Stunden. In der folgenden Tabelle 1 sind einzelne Calixarene als Wirkstoffträgersystem und deren Membrandurchdringungsfähigkeit aufgeführt.

Tabelle 1

		andurch- gung (%)
Trägersystem	Stan- dard	PAMPORE
Tetra[(dimethylamino-methyl]- calix[4]aren	<10	94
Tetrasulfonsäurecalix[4]aren	<15	100
Hexasulfonsäurecalix[6]aren	0	100
Tetramethyltetramethylre- sorcin[4]aren	<15	95
p-tert- Butyltetraessigsäurecalix[4]aren	16	88

10

15

Anhand des PAMPORE-Systems, nachdem hydrophile Poren in der Lipid-Schicht vorhanden sind, sind alle fünf Trägersysteme nahezu vollständig durch die Membran auf parazellulärem Weg hindurchgewandert. Auf der anderen Seite können die intakten Lipid-Membranen ohne hydrophile Poren durch die Trägersysteme nur in sehr geringem Umfang auf transzellurärem Weg passiert werden.

Beispiel 5

Modellsubstanz für die passive Freisetzung (ohne Enzyme, Typ I): Calix[4]aren-tetrasulfonsäure-Komplex mit Acyclovir (Formel VI)

5

15

20

Aktivität:

Herpes simplex 1 > Herpes simplex 2 > Varicella Zoster; gegen Epstein Barr Virus nur in vitro, nicht aktive gegen CMV in erreichbaren Konzentrationen.

Pharmakokinetik:

VI

Administration i.v. oder oral. Absorption im Magendarmtrakt nur 15-20%, mit grosser Variabilität. Für optimale Wirkung, 5 mal tägliche Administration notwendig. Elimination: primär über Nieren, t/2 bei Niereninsuffizienz verlängert (von 3 Stunden bei normaler Funktion auf 18 Stunden bei Anurie), Anpassung des Dosisintervals (von 8 stdl. auf 12 stdl. auf 24 stdl.). Gute Verteilung im gesamten Körper, Liquor ca. 20-50% der Serumkonzentrationen.

Anwendung:

Herpes simplex

25 1. Mucokutane Herpes simplex Infektionen: Beschleu-

10

nigte Heilung der Läsionen, Virus-Ausscheidung, Symptome; insgesamt mässiger Benefit

- 2. Rezidivierende mucokutane Herpes-Infektionen: Chron. suppressive Therapie reduziert Anfallsrate
- 3. Herpes simplex Keratitis (topisch und systemisch)
 - 4. Herpes simplex Encephalitis: hohe Dosis
 - 5. Neonatale Herpes Infektion
 - 6. Varizella Zoster Infektionen: Schnellere Heilung (Symptome, Läsionen, Schmerzen), kein eindeutiger Effekt auf postherpetische Neuralgien (Effekt insgesamt marginal)
 - 7. Bei immunosupprimierten Patienten (AIDS, Chemotherapie): Verhinderung von Dissemination, schnellere Heilung; i.v. Administration
- Dieser Komplex wurde gewählt, da die Bioverfügbarkeit von Acyclovir relativ schlecht ist und mittels des Carriers deutlich verbessert werden soll. Auch eine Depotwirkung bzw. ,slow drug release' soll bewirkt werden.
- 20 Es wird ein 1:1-Komplex gebildet. Die Komplexbildung liegt im Bereich 10^3 .

Patentansprüche

 Wirkstoff-Trägersystem bestehend aus mindestens einem Trägermolekül aus der Gruppe der Calixarene der allgemeinen Formel I

I

$$R_1$$
 R_1
 R_2
 R_3
 R_4

mit R = H, Alkyl, Aryl, Alkyloxy, Aryloxy, Amin, Amid, Carbonsäuren und Sulfonsäuren mit 1 bis 12 C-Atomen, Aminosäuren, Zucker oder Kronenether,

R₁ =H, Alkyl, Aryl, Alkyloxy, Aryloxy, Amin, Amid, Carbonsäuren und Sulfonsäuren mit 1 bis 12 C-Atomen, Sulfonamide, Aminosäuren, Zucker, Kronenether, Cyclodextrine, Purinbasen, Pyrimidinbasen oder Azophenylfarbstoffe,

X = Methylen, S, O, N, P oder Si und

m = 4, 5, 6 oder 8,

20 wobei die aromatischen Systeme Heteroatome aufweisen können und/oder der Resorcinarene der allgemeinen Formel II

10

15

II

$$\begin{bmatrix} R_1 \\ R_2 \end{bmatrix}$$

5

R₁ = H, Alkyl, Aryl, Alkyloxy, Aryloxy, Amin, Amid, Carbonsäuren und Sulfonsäuren mit 1 bis 12 C-Atomen, Sulfonamide, Aminosäuren, Zucker, Kronenether, Cyclodextrine, Purinbasen, Pyrimidinbasen oder Azophenylfarbstoffe,

10

 $R_2 = Alkyl$ oder Aryl,

X = Methylen, S, O, N, P oder Si,

r = 4, 5, 6 oder 8,

15

und

 R_3 = Hydroxyl und R_4 = H

oder

 R_3 und R_4 = 0, wobei R_3 und R_4 über Methylen, Ethylen oder Chinoxalin miteinander verbrückt sind,

20

wobei die aromatischen Systeme Heteroatome aufweisen können, sowie mindestens einem Wirkstoff.

PCT/EP03/05830

5

15

20

25

- Wirkstoff-Trägersystem nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass der Träger zur Erhöhung der Wasserlöslichkeit modifiziert ist, insbesondere durch Sulfonsäure-, Carbonsäure-, Amingruppen und/oder Alkohole.
- 3. Wirkstoff-Trägersystem nach mindestens einem der vorhergehenden Ansprüche,
 dadurch gekennzeichnet, dass der Träger zur Einflußnahme auf die Pharmakokinetik des Systems, insbesondere durch Sulfonsäure- oder Glucuronsäuregruppen modifiziert und ein Metabolit zweiter Ordnung ist.
 - 4. Wirkstoff-Trägersystem nach mindestens einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass der Träger unter Freisetzung des Wirkstoffs, insbesondere durch Aldolasen, Ketolasen, Esterasen und Cytochrom P 450, enzymatisch zersetzbar ist.
 - 5. Wirkstoff-Trägersystem nach mindestens einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass der Träger mittels eines enzymatisch abbaubaren Linkers modifiziert ist und als Prodrug vorliegt.
 - 6. Wirkstoff-Trägersystem nach mindestens einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass der Träger mittels rezeptoranaloger Gruppen modifiziert ist, die endozytostatisch abbaubar sind.

10

- 7. Wirkstoff-Trägersystem nach mindestens einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass der Wirkstoff kovalent an den Träger gebunden ist.
- 8. Wirkstoff-Trägersystem nach mindestens einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass der Wirkstoff über einen Spacer, z.B. Nukleotid- oder Peptid-Spacer, an den Träger gebunden ist.
- 9. Verwendung von Calixarenen und/oder Resorcinarenen der allgemeinen Formel I oder II nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 8 als Trägersysteme für Wirkstoffe.

a. classification of subject matter IPC 7 A61K47/30

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) $IPC \ 7 \qquad A61K$

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the International search (name of data base and, where practical, search terms used)

FLO-TU.	ternal, WPI Data, PAJ, BIOSIS, EN	BASE, CHEM ABS Data	
C. DOCUMI	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of t	he relevant passages	Relevant to claim No.
х	WO 94 03164 A (GENELABS TECH I KOU M (US); QI YOU MAO (US); I 17 February 1994 (1994-02-17) page 66, line 25 -page 69, li 16; figures 8,34A,34B; example 1,2	.IU SU YING) ne 34; claim	1,9
X	WO 96 14878 A (MOLECULAR BIOS' 23 May 1996 (1996-05-23) claims 1,23-26; figures 1-5;		1,7,9
X Fun	her documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members a	re listed in annex.
Special categories of cited documents: 'A' document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance 'E' earlier document but published on or after the international filing date 'L' document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) 'O' document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means 'P' document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed		"Y" document of particular relevan- cannot be considered to invol- document is combined with or	flict with the application but ple or theory underlying the ce; the claimed invention or cannot be considered to in the document is taken alone ce; the claimed invention we an inventive step when the ne or more other such docung obvious to a person skilled
Date of the	actual completion of the international search	Date of mailing of the internat	lonal search report
1	3 October 2003	24/10/2003	
Nama strd	mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2	Authorized officer	



Internation PCT/EP 03/05830

		 /EP 03/05830	
	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
ategory *	Citation of document, with Indication, where appropriate, of the relevant passages	 Relevant to claim No.	
X	RUDKEVICH D M: "NANOSCALE MOLECULAR CONTAINERS" BULLETIN OF THE CHEMICAL SOCIETY OF JAPAN, JAPAN PUBLICATIONS TRADING CO. TOKYO, JP, vol. 75, no. 3, 2002, pages 393-413, XP001108703 ISSN: 0009-2673 abstract page 410, column 2, line 25-30; figures 1,4-8,10-12,19	1,9	
A	WO 95 01346 A (AKZO NOBEL NV ;KASPERSEN FRANCISCUS MICHAEL (NL); REINHOUDT DAVID) 12 January 1995 (1995-01-12) page 6, line 26 -page 7, line 16; claims 5,12,13; figures 3,4; examples 9,10		

Inter	. nal	application	No.

Box I	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)				
This inte	This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:				
1.	Claims Nos.: because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:				
2. X	Claims Nos.: because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:				
	see supplemental sheet PCT/ISA/210				
3.	Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).				
Box II	Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)				
This Into	ernational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:				
	•				
1.	As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.				
2.	As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.				
3.	As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:				
4.	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:				
Remar	k on Protest The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.				
	No protest accompanied the payment of additional search fees.				

Continuation of I.2

The current Claims 1-9 relate to a disproportionately large number of possible compounds, of which only a small portion are supported by the description (PCT Article 6) and/or can be regarded as having been disclosed in the application (PCT Article 5). In the present case the claims lack the proper support and the application lacks the requisite disclosure to such an extent that it appears impossible to carry out a meaningful search covering the entire range of protection sought. Therefore, the search was directed to the parts of the claims that appear to be supported and disclosed in the above sense, that is the parts concerning the compounds used in the examples.

The applicant is advised that claims or parts of claims relating to inventions in respect of which no international search report has been established normally cannot be the subject of an international preliminary examination (PCT Rule 66.1(e)). In its capacity as International Preliminary Examining Authority the EPO generally will not carry out a preliminary examination for subjects that have not been searched. This also applies to cases where the claims were amended after receipt of the international search report (PCT Article 19) or where the applicant submits new claims in the course of the procedure under PCT Chapter II.

Internal pplication No PCT/EP 03/05830

Information on patent family members

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
WO 9403164	A	17-02-1994	US AU CN WO	5441983 A 4803393 A 1100302 A 9403164 A1	15-08-1995 03-03-1994 22-03-1995 17-02-1994
WO 9614878	A	23-05-1996	US AU CA EP JP WO US	5622687 A 4158596 A 2206288 A1 0788376 A2 10509946 T 9614878 A2 5846515 A	22-04-1997 06-06-1996 23-05-1996 13-08-1997 29-09-1998 23-05-1996 08-12-1998
WO 9501346	A	12-01-1995	AU WO	7384394 A 9501346 A1	24-01-1995 12-01-1995

International Aktenzelchen
PCT/EP 03/05830

A. KLASSIF	IZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES	6
TPK 7	A61K47/30	

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 7 A61K

Recherchlerte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, sowelt diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, BIOSIS, EMBASE, CHEM ABS Data

Kategorle°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
Х	WO 94 03164 A (GENELABS TECH INC ;HWANG KOU M (US); QI YOU MAO (US); LIU SU YING) 17. Februar 1994 (1994-02-17) Seite 66, Zeile 25 -Seite 69, Zeile 34; Anspruch 16; Abbildungen 8,34A,34B; Beispiel 18; Tabellen 1,2	1,9
χ	WO 96 14878 A (MOLECULAR BIOSYSTEMS INC) 23. Mai 1996 (1996-05-23) Ansprüche 1,23-26; Abbildungen 1-5; Beispiele 6,7	1,7,9
	-/	

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie
Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen: 'A' Veröffentlichung, die den aligemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist 'E' älleres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist 'L' Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zwelfethaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung beigt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) 'O' Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, alne Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht 'P' Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	*T* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kolltdiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist *X* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden *Y* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann nahellegend ist *&* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilte ist
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des Internationalen Recherchenberichts
13. Oktober 2003	24/10/2003
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde	Bevollmächtigter Bediensteter
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patenttaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31–70) 340–3016	Tardi, C

Internat. Aktenzelchen
PCT/EP 03/05830

C.(Fortsetz	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	
Kategorie	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Telle	Betr. Anspruch Nr.
x	RUDKEVICH D M: "NANOSCALE MOLECULAR CONTAINERS" BULLETIN OF THE CHEMICAL SOCIETY OF JAPAN, JAPAN PUBLICATIONS TRADING CO. TOKYO, JP, Bd. 75, Nr. 3, 2002, Seiten 393-413, XP001108703 ISSN: 0009-2673 Zusammenfassung Seite 410, Spalte 2, Zeile 25-30; Abbildungen 1,4-8,10-12,19	1,9
A	WO 95 01346 A (AKZO NOBEL NV ;KASPERSEN FRANCISCUS MICHAEL (NL); REINHOUDT DAVID) 12. Januar 1995 (1995-01-12) Seite 6, Zeile 26 -Seite 7, Zeile 16; Ansprüche 5,12,13; Abbildungen 3,4; Beispiele 9,10	





Internationales Aktenzeichen PCT/EP 03/05830

Bemerkungen zu den Ansprüchen, die sich als nicht recherchierbar erwiesen haben (Fortsetzung von Punkt 2 auf Blatt 1) Feld I Gemäß Artikel 17(2)a) wurde aus folgenden Gründen für bestimmte Ansprüche keln Recherchenbericht erstellt: Ansprüche Nr. well sie sich auf Gegenstände beziehen, zu deren Recherche die Behörde nicht verpflichtet ist, nämlich Ansprüche Nr. weil sie sich auf Telle der internationalen Anmeldung beziehen, die den vorgeschriebenen Anforderungen so wenig entsprechen, daß eine sinnvolle internationale Recherche nicht durchgeführt werden kann, nämlich siehe Zusatzblatt WEITERE ANGABEN PCT/ISA/210 Ansprüche Nr. weil es sich dabei um abhängige Ansprüche handelt, die nicht entsprechend Satz 2 und 3 der Regel 6.4 a) abgefaßt sind. Feld II Bemerkungen bei mangelnder Einheitlichkeit der Erfindung (Fortsetzung von Punkt 3 auf Blatt 1) Die Internationale Recherchenbehörde hat festgestellt, daß diese internationale Anmeldung mehrere Erfindungen enthält: Da der Anmelder alle erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren rechtzeitig entrichtet hat, erstreckt sich dieser internationale Recherchenbericht auf alle recherchlerbaren Ansprüche. Da für alle recherchierbaren Ansprüche die Recherche ohne einen Arbeitsaufwand durchgeführt werden konnte, der eine zusätzliche Recherchengebühr gerechtfertigt hätte, hat die Behörde nicht zur Zahlung einer solchen Gebühr aufgefordert. Da der Anmelder nur einige der erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren rechtzeitig entrichtet hat, erstreckt sich dieser 3. internationale Recherchenbericht nur auf die Ansprüche, für die Gebühren entrichtet worden sind, nämlich auf die Ansprüche Nr. Der Anmelder hat die erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren nicht rechtzeitig entrichtet. Der internationale Recherchenbericht beschränkt sich daher auf die in den Ansprüchen zuerst erwähnte Erfindung; diese ist in folgenden Ansprüchen er-Die zusätzlichen Gebühren wurden vom Anmelder unter Widerspruch gezahlt. Bemerkungen hinsichtlich eines Widerspruchs Die Zahlung zusätzlicher Recherchengebühren erfolgte ohne Widerspruch.

WEITERE ANGABEN

PCT/ISA/ 210

Fortsetzung von Feld I.2

Die geltenden Patentansprüche 1-9 beziehen sich auf eine unverhältnismäßig große Zahl möglicher Verbindungen, von denen sich nur ein kleiner Anteil im Sinne von Art. 6 PCT auf die Beschreibung stützen und/oder als im Sinne von Art.5 PCT in der Patentanmeldung offenbart gelten kann. Im vorliegenden Fall fehlt den Patentansprüchen die entsprechende Stütze und fehlt der Patentanmeldung die nötige Offenbarung in einem solchen Maße, daß eine sinnvolle Recherche über den gesamten erstrebten Schutzbereich unmöglich erscheint. Daher wurde die Recherche auf die Teile der Patentansprüche gerichtet, welche im o.a. Sinne als gestützt und offenbart erscheinen, nämlich die Teile betreffend, die in den Beispielen benutzten Verbindungen.

Der Anmelder wird darauf hingewiesen, daß Patentansprüche, oder Teile von Patentansprüchen, auf Erfindungen, für die kein internationaler Recherchenbericht erstellt wurde, normalerweise nicht Gegenstand einer internationalen vorläufigen Prüfung sein können (Regel 66.1(e) PCT). In seiner Eigenschaft als mit der internationalen vorläufigen Prüfung beauftragte Behörde wird das EPA also in der Regel keine vorläufige Prüfung für Gegenstände durchführen, zu denen keine Recherche vorliegt. Dies gilt auch für den Fall, daß die Patentansprüche nach Erhalt des internationalen Recherchenberichtes geändert wurden (Art. 19 PCT), oder für den Fall, daß der Anmelder im Zuge des Verfahrens gemäß Kapitel II PCT neue Patentansprüche vorlegt.

Internatio Idenzelchen
PCT/EP 03/05830

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument			Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie			Datum der Veröffentlichung
WO	WO 9403164		17-02-1994	US 5441983 A		• •	15-08-1995
				AU	4803393		03-03-1994
				CN	1100302	Α	22-03-1995
				WO	9403164	A1	17-02-1994
MO	9614878	Α	23-05-1996	US	5622687	A	22-04-1997
***	302 1070	• • •	20 00 2000	AU	4158596	Α	06-06-1996
				CA	2206288		23-05-1996
				EP	0788376		13-08-1997
				ĴΡ	10509946		29-09-1998
				WO.	9614878	*	23-05-1996
				ÜS	5846515		08-12-1998
 WO	9501346		12-01-1995	AU	7384394	A	24-01-1995
NO	3001040	•	22 32 4000	WO	9501346		12-01-1995